

Nume

Clasa

Data

TEST.CALCULE CHIMICE PE BAZA FORMULELOR CHIMICE

1.Completați masele atomice relative și calculați masa molară

$A_H =$ $A_O =$ $M_{H_2O} =$ g/mol

2.Calculați masa a 5 moli de apă

$m_{H_2O} =$ g

3.Calculați numărul de moli din 3,6 Kg de apă

$n_{H_2O} =$ moli

4.Scrieți raportul atomic

H:O=

5.Scrieți raportul de masă

H:O=

6.Calculați compoziția procentuală elementală

%H= %O=

7.Calculați masa H din 1,8 Kg de apă

$m_H =$ g

8.Calculați masa apei care conține 40kg de O

$m_{H_2O} =$ kg

9.Demonstrați, folosind compoziția procentuală elementală ,că formula chimică a apei este H_2O

_____ : _____ = _____ : _____

H:O= :  H O